特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6

C07C 235/20, 227/06, 229/24, 231/02, C07D 213/38, 215/38, 235/30, 239/42, 239/47, 239/48, 239/94, 277/42, 277/44, 277/68, 277/82, 333/54, 417/12, A61K 31/225, 31/38, 31/415, 31/425, 31/44, 31/47, 31/505

(11) 国際公開番号 A1

WO00/15604

(43) 国際公開日

2000年3月23日(23.03.00)

(21) 国際出願番号

PCT/JP99/04914

л

(22) 国際出願日

1999年9月10日(10.09.99)

(30) 優先権データ

特願平10/258840

1998年9月11日(11.09.98)

栗山和彦(KURIYAMA, Kazuhiko)[JP/JP]

〒329-0214 栃木県小山市乙女1-7-16 Tochigi, (JP)

(74) 代理人

弁理士 箕浦 清(MINOURA, Kiyoshi)

〒102-0073 東京都千代田区九段北3丁目2番2号 九段ビル7階 Tokyo, (JP)

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) 杏林製薬株式会社

(KYORIN PHARMACEUTICAL CO., LTD.)[JP/JP]

〒101-0062 東京都千代田区神田駿河台2丁目5番地 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

河野靖志(KONO, Yasushi)[JP/JP]

〒323-0820 栃木県小山市西城南5-30-8 Tochigi, (JP)

野村昌弘(NOMURA, Masahiro)[JP/JP]

〒329-0101 栃木県下都賀郡野木町友沼6095 B203 Tochigi, (JP)

澤田孝之(SAWADA, Takayuki)[JP/JP]

〒331-0043 埼玉県大宮市大成町3丁目510番地5 Saitama, (JP)

安藤尚基(ANDO, Naoki)[JP/JP]

〒329-0101 栃木県下都賀郡野木町友沼5932 B202 Tochigi, (JP)

高橋雪絵(TAKAHASHI, Yukie)[JP/JP]

〒329-0101 栃木県下都賀郡野木町友沼5982-1 Tochigi, (JP)

(81) 指定国 AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ,

PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, 欧州特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG), ARIPO特許 (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, UG, ZW), ユー

ラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM)

添付公開書類

国際調査報告書

MALONIC DIESTER DERIVATIVES AND PROCESS FOR PRODUCING THE SAME (54) Title:

マロン酸ジエステル誘導体及びその製造法 (54)発明の名称

(1)

(57) Abstract

Malonic diesters derivatives represented by general formula (1) and pharmacologically acceptable salts thereof being capable of preventing ICAM-1 and VCAM-1, which play the major roles among cell adhesion molecules, from binding to leukocytes; and cell adhesion inhibitors containing as the active ingredient at least one of the above compounds and serving as excellent immunosuppressants, anti-inflammatory agents, antiallergic agents and tumor metastasis inhibitors.

本発明は細胞接着分子の中でも中心的役割をなすICAM-1、 VCAM-1と白血球との結合を阻害する物質を提供することによって、優れた免疫抑制剤、抗炎症剤、抗アレルギー剤、癌転移抑制剤を提供することにあり、一般式(1)

$$\begin{array}{c|c}
 & O & \mathbb{R}^2 & \mathbb{CO}_2\mathbb{R}^1 \\
 & & & & \mathbb{CO}_2\mathbb{R}^1
\end{array}$$
(1)

で表されるマロン酸ジエステル誘導体及び薬理学的に許容しうる塩及びこれらの少なくとも一種類以上を有効成分とする細胞接着抑制剤である。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

AE アラブ首長国連邦 AL アルバニア AM アルメニア AT オーストリア AU オーストラリア AZ アゼルバイジャン BA ボズニア・ヘルツェゴビナ BB バルバドス BE ベルギー KLLLLLLLLL MMDG パッ・スァンマントルシア リヒテンシュタイン リヒテンシュタイン スリ・ランカ リベリア スーダンスウェーデンシンガポールスロヴェニア AZ BBE F ABDEHMNWRRUDELINFPEGPR ブルギナ・ファソ ハナンシル ブラジルーシ カナダ マナケフー カウンゴー トーコー タジキスタン タンザニア トルクメニスタン マケドニア旧ユーゴスラヴィア トルットーハットルコ トリニダッド・トバゴ ウクライナ ウガンダ MNRWXELOZLT コンコー スイトジボアール カメルーン 中国 タ・リカ ノイタリア イタリ本 ケニア キルギスタン 北朝鮮 キブロス チェッコ ドイツ デンマーク

1

明細書

マロン酸ジエステル誘導体及びその製造法

技術分野

本発明は、細胞接着分子間の結合阻害活性を有し、免疫抑制剤、 抗炎症剤、抗アレルギー剤、癌転移抑制剤として有用なマロン酸ジ エステル誘導体及びそれらの製造法に関する。

背景技術

免疫反応や炎症反応において、血管内皮細胞と白血球との接着は 極めて重要な過程をしめている(Mebio, No.5, Vol.10, (1993))。こ の接着に関与する血管内皮細胞側の主な接着分子には、ICAM-1、VCAM-1、E-セレクチン、P-セレクチンなどが報告さ れており、各接着分子の発現は炎症が惹起されてからの時間によっ て異なっている(診断と治療、83巻、1164、(1995)、 Springer Semin Immunopathol, Vol.11 163, (1989), Cell, Vol.76, 301 (1994))。即ち、炎症が惹起されてから5~30分後(即時)に発 現のピークを示し以後発現が低下するものとしてP-セレクチンが、 また2~6時間(早期)で発現のピークを示し以後発現が低下する ものとしてはE-セレクチンが、さらに12~48時間後 (晩期) に発現のピークを示すものとしてICAM-1、VCAM-1があ る。なかでも晩期に多量に発現するICAM-1、VCAM-1を 介した白血球との接着は最も強固であり、実際の各種疾患において も、これら2つの接着分子が重要な役割を果たしているとされてい る。従って、炎症時に中心的役割をなすICAM-1、VCAM-1といった接着分子を介した接着を阻害することができれば、慢性

関節リウマチ、腎炎、変形性膝関節炎などの自己免疫疾患や慢性炎症性疾患、喘息、皮膚炎などのアレルギー疾患の治療薬、癌転移抑制剤として有効であると考えられる。

現在までに報告されている細胞接着阻害剤は、接着分子の発現を抑制することにより接着を阻害するいわゆる発現抑制剤と、接着分子間の結合を阻害することによって接着を阻害するいわゆる結合阻害剤とに分類される。ICAM-1やVCAM-1に関する細胞接着抑制剤のほとんどは発現抑制剤であり(特開平9-110689、特開平8-283156、特開平8-198752、特開平7-304667、特開平7-258168)、結合阻害剤については、接着分子の抗体やリガンドのようなペプチド性巨大分子を除けば、唯一J. Med. Chem., Vol.38, 1057 (1995) に非ペプチド性低分子化合物が報告されているにすぎない。発現抑制剤は、細胞内情報伝承に対して作用を示すことが多く、接着分子発現以外の機能も抑制してしまうことが考えられる。このような発現抑制剤とは異なり、結合阻害剤は接着分子間の結合のみを阻害することから、安全性においても優れた薬物になりうると考えられるが、いまだ満足できるものではない。

本発明は、細胞接着分子の中でも中心的役割をなすICAM-1、 VCAM-1と白血球との結合を阻害する物質を提供することによって、優れた免疫抑制剤、抗炎症剤、抗アレルギー剤、癌転移抑制剤を提供することにある。

発明の開示

本発明者らは、ヒト単球様細胞株(U937)とIL-1月刺激 24時間後のヒト臍帯静脈由来血管内皮細胞(HUVEC)との結 合を阻害する化合物について鋭意研究を重ねた結果、これまでに知 られている細胞接着阻害剤とは構造を異にした新規なマロン酸ジェステル誘導体が、接着分子の発現抑制作用を示すことなくICAM-1、VCAM-1を介した細胞間の結合を阻害することを見出し、本発明を完成した。

即ち、本発明は一般式(1)

$$\begin{array}{c|c}
 & O & R^2 & CO_2R^1 \\
\hline
W & X & Y & Z & CO_2R^1
\end{array}$$
(1)

[式中、Wは置換されていてもよいベンゼン環、置換されていてもよいピリジン環、置換されていてもよいキノリン環、置換されていてもよいピリミジン環、置換されていてもよいキナゾリン環、置換されていてもよいチエノピリミジン環、置換されていてもよいベンズイミダゾール環を、Xはアミノ基、一CONH-を、Yは置換されていてもよいベンゼン環、ナフタレン環、ピリジン環、クロマン環、1,3ーチアゾール環を、Zは一CH=CHー、一OCH2ー、一OC(CH3)2ー、一NHCO(CH2)2ー、一(CH2) nー(nは0~3の整数)を、R¹は炭素数1~4の低級アルキル基を、R²は水素原子、炭素数1~4の低級アルキル基、炭素数1~4の低級アルコキシカルボニル基を示す]で表されることを特徴とするマロン酸ジエステル誘導体及び薬理学的に許容しうる塩、並びにそれらの少なくとも一種類以上を有効成分とする細胞接着抑制剤である。

本発明における一般式(1)で表される化合物の薬理学的に許容される塩には、塩酸塩、臭化水素酸塩、メタンスルホン酸塩、クエン酸塩、酒石酸塩のような酸付加塩が挙げられる。

また、本発明の一般式(1)において、低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基等の「低級アルキル基」とは、例えばメチル、エチル、プロビル、イソプロビル等の直鎖もしくは分岐した炭素数 1~4の炭化水素を表し、「置換されていてもよいベンゼン環、置換されていてもよいベンゼン環、置換されていてもよいベンジチアゾール環、置換されていてもよいベンジチアゾール環、置換されていてもよいボンスに、間換されていてもよいボンスに、置換されていてもよいボンスに、でもよいチエノビリミジン環、置換されていてもよいベンズイミダゾール環」とは、環上の任意の位置に低級アルキル基、C1、Br、イシ基、トリフルオロメチル基、メトキシメチル基、C1、Br、イン基、トリフルオロメチル基、メトキシメチル基、アセチルアミノ基等の低級アシルアミノ基、ビベリジン基、ジメチルアミノ基等の低級アシルアミノ基等の低級ジアルキルアミノ基を有するものが挙げられる。

本発明によれば、上記一般式(1)で表される化合物は、一般式(5)

[式中、Wは置換されていてもよいベンゼン環、置換されていてもよいピリジン環、置換されていてもよいキノリン環、置換されていてもよいピリミジン環、置換されていてもよいキナゾリン環、置換されていてもよいチェノピリミジン環、置換されていてもよいベンズイミダゾール環を、Xはアミノ基、-CONH-を、Yは置換されていてもよいベンゼン環、ナフタレン環、ピリジン環、クロマン環、1,3-チアゾール環

を、Zは-CH=CH-、-OC H_2 -、-OC(CH $_3)_2$ -、-NHCO(CH $_2)_2$ -、-(CH $_2)$ n-(nは0~3の整数)を、 R^3 はヒドロキシ基、ハロゲン原子を示す〕で表される化合物と一般式(6)で表される化合を縮合させることによって製造することができる。

[式中、 R^1 は炭素数 $1 \sim 4$ の低級アルキル基を、 R^2 は水素原子、 炭素数 $1 \sim 4$ の低級アルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ の低級アルコキシカルボニル基を示す]

反応は、式(5)のR³がハロゲン原子である酸ハライドの場合、トリエチルアミン、ピリジン等の有機塩基の存在下に塩化メチレン、1,4ージオキサン等を溶媒として用い、0℃~室温下に行うことができる。また、式(5)のR³がヒドロキシ基の場合、通常のペプチド結合形成反応に用いられる混合酸無水物法や活性エステル法によって製造することができ、好ましくは縮合剤を用いる方法が適している。反応は、ジシクロヘキシルカルボジイミド(DCC)、ジフェニルホスホニルアジド(DPPA)、ジエチルホスホニルシアニド(DEPC)、1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノブロビル)ーカルボジメチルアミノビリジン(DMAP)を触媒として加え、反応溶媒としてルドンとリビリジン(DMAP)を触媒として加え、反応溶媒としてカトラヒドロフラン(THF)、塩化メチレン、ジメチルスルホキシド(DMSO)、好ましくはジメチルホルムアミド(DMF)等

を用い、反応温度としては0℃~室温下に行うことができる。

上記一般式(6)でR²が炭素数1~4の低級アルコキシカルボニル基である化合物、即ち一般式(4)

$H_2NC(CO_2R^1)_3$ (4)

[式中、R'は前述の通り]で表される化合物は、一般式(2)で表される化合物と式(3)で表される化合物を反応させることによって製造することができる。

$HC(CO_2R^1)_3$ (2)

[式中、R¹は前述の通り]

$$O_2N \longrightarrow O_2 ONH_2$$
(3)

反応は、DMF、1,4ージオキサン、THF等を溶媒として用い、カリウムtープトキシド、ナトリウムアルコキシド、水素化ナトリウム等の塩基の存在下、0℃~室温下に行うことができる。

上記一般式(1)で、Xが-CONH-である化合物、即ち一般式(9)

7

[式中、W、Y、Z、 R^1 、 R^2 は前述の通り]で表される化合物は、一般式(7)で表される化合物と一般式(8)で表される化合物を縮合させることによっても製造できる。

$$W$$
 COR 4 (7)

[式中、R⁴はヒドロキシ基、ハロゲン原子を示し、Wは前述の通り]

[Y、Z、R¹、R²は前述の通り]

反応は、式(7)のR⁴がハロゲン原子である酸ハライドの場合、トリエチルアミン、ピリジン等の有機塩基の存在下に塩化メチレン、1、4ージオキサン等を溶媒として用い、0℃~室温下に行うことができる。また、式(7)のR⁴がヒドロキシ基の場合、通常のペプチド結合形成反応に用いられる混合酸無水物法や活性エステル法によって製造することができ、好ましくは縮合剤を用いる方法が適している。反応は、DCC、DIPC、DPPA、DEPC、WS

C等の縮合剤の存在下、場合によっては、DMAPを触媒として加え、反応溶媒としてはTHF、塩化メチレン、DMSO、DMFを用い、反応温度としては0℃~室温下に行うことができる。

発明を実施するための最良の形態

次に、本発明を具体例によって説明するが、これらの例によって 本発明が限定されるものではない。

参考例1

4- (ベンゾチアゾール-2-イル) アミノ-2-クロロ安息香酸

2-クロロベンゾチアゾール(2.12g)、4-アミノー2-クロロ安息香酸エチル(2.50g)の混合物を1 4 0 ℃にて3 0 分加熱撹拌した。冷後反応物をエタノールに溶解し、水を加え析出した結晶をろ取した。4- (ベンゾチアゾールー2-イル)アミノー2-クロロ安息香酸エチルエステル(3.78g)を淡黄色粉末として得た。得られたエステル(1.28g)をエタノール(20ml)に溶解し、1 0 %水酸化ナトリウム水溶液(5ml)を加え、1時間加熱環流した。冷後エタノールを減圧留去し、残渣に水を加えた後、反応液を希塩酸でpH3とし析出した結晶をろ取した。水洗、乾燥後、目的物(1.05g)を無色粉末として得た。

9

参考例2

4-[(ベンゾチアゾール-2-イル)アミノ]フェニルオキシ 酢酸

2-クロロベンゾチアゾール(19.2g)とバラアミノフェニルオキシ酢酸エチル(22.0g)の1、3-ジメチルー2-イミダゾリジノン(300 ml)溶液に、ピリジニウムパラトルエンスルホン酸(2.83g)を加え、140 $^{\circ}$ にて2 時間撹拌した。反応液に水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒 n-へキサン:酢酸エチル=2:1)で精製し得られた結晶をメタノールで洗浄し、4-[(ベンゾチアゾールー2-イル)アミノ]フェニルオキシ酢酸エチル(21.5g)を無色粉末として得た。得られたエステルを参考例1と同様にアルカリ加水分解し、目的物を無色粉末として得た。

参考例3~61

参考例1または2と同様に行い、表1に示す化合物を合成した。

表 1

参考例	il w	Υ	Z	参考例	w	Υ	Z
3	(S ^N N	-(-)-		20	OTS!	-C)	-OCMe ₂ -
4	Os.	-(_)-	-CH ₂ -	21	S.Y.	CI	-OCH ₂ -
5	(SN N	-(_)-	~	22	(SN N SN N N N N N N N N N N N N N N N	SMe	-OCH₂-
6	(Is	-(_)	-NHCO(CH ₂) ₂ -	23	(J _S ^N	OMe	-OCH ₂ -
7	(Is	-	CH₂CH₂	24	(ST N N N N N N N N N N N N N N N N N N	OMe	-OCMe ₂ -
8	(N S N N	-{_}	(CH ₂) ₃	25	(J _S ^N ,	Me ———	-OCH₂-
9	MeO S	- -	CH ₂	26	€T _S N	NO ₂	-OCH₂-
10	Me CTN	√ >	CH₂	27	() _S ^N	NHAc	-OCH ₂ -
11	Me S	-⟨ >	CH₂	28	(Ish	_ <ac< td=""><td>-OCH₂-</td></ac<>	-OCH ₂ -
12	Me N S	-(_) -	CH₂	29	(Ish	~~ <u>``</u>	-OCH₂-
13	OH ₂ C N	· ————————————————————————————————————	CH ₂	30	(I)		-OCH ₂ -
14	F ₃ C S	-(CH ₂	31	(Ish		
15	(Is	- F	-OCH₂-	32	€ NST		CH ₂ CH ₂
16	() _S ^N	CI	-OCH ₂ -	33	Me SN	-	CH ₂ CH ₂
17	() _S N	Me	-OCH ₂ -	34 i	Me SN	- ()-	-OCH ₂ -
18	()s	- F	-OCH ₂ -	35	N N CF ₃	-(-)-	-OCH ₂ -
19	⟨J _S X	-€CI	-OCH₂-	36	N=N CF ₃	-(_)-	✓

参考例	W	Υ	Z [·]	参考例	W	Y	Z
37	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	-	CH ₂ CH ₂	50	OEt	-{->-	\(\)
38	N N CF ₃	NO ₂	-OCH₂-	51	NEt ₂	-	\(\)
39	N CF ₃	–€S	-OCH ₂ -	52	OEt		-OCH ₂ -
· 40	N N CF ₃	OMe	-OCH ₂ -	53	OEt	√ >	CH₂CH₂
41	N N CF₃	OMe	-OCMe ₂ -	54	N N SMe	-	\(\lambda
42	N N N CF₃	Me ————————————————————————————————————	-OCH₂-	55		→	CH₂CH₂
43		-	-OCH ₂ -	56			-OCH₂-
44	2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2		CH₂CH₂	57		Me	-OCH ₂ -
45		-	-OCH ₂ -	58	$\mathbb{Q}_{\mathbb{N}}^{\mathbb{N}}$	OMe	-OCH ₂ -
46	N N Me	-	-OCH₂-	59	$\mathbb{Q}_{\mathbb{N}}^{\mathbb{N}}$	-C)	-OCH ₂ -
47	N N Me	-	CH ₂ CH ₂	60		NO ₂	-OCH ₂ -
48	N NEt2	-<>-	\	61			-OCH ₂ -
49	S NEt ₂	-(5)-	CH ₂ CH ₂				

参考例 6 2

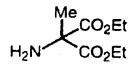
[2-(ベンゾチアゾール-2-イル)アミノ-1,3-チアゾール-4]酢酸

チオシアン酸アンモニウム (9.09g) のTHF (200ml) 溶液に室 温撹拌下、ベンゾイルクロライド(14.5g)を加え、その後 10分 間加熱還流した(ベンゾイルイソチオシアネートの調製)。反応液 に2-アミノベンゾチアゾール (13.6g) を加え、さらに3時間加熱 還流した。溶媒を減圧留去し、残渣に水を加え析出した結晶をろ取 した。結晶を熱エタノールで洗浄し、N-ベンゾイル-N'-(ベ ンゾチアゾールー2-イル)チオ尿素(17.5g)を淡黄色粉末として 得た。得られたチオウレア(17.5g)、水酸化リチウム1水和物 (6.03g) を水(200ml) に溶解し、20分間加熱還流した。冷後、 反応液に希塩酸を加えpH1とし、ついでアンモニア水でpH10 とし水浴上で可温後放冷した。析出した結晶をろ取し、THF-イ ソプロピルエーテルより再結晶した。 N-(ベンゾチアゾール-2 - イル)チオ尿素(3.62g)を無色針状晶として得た。得られた結晶 (1.72g) をTHF (50ml) に溶解し、4-クロロアセト酢酸エチル (6.30g)、 D M A P (0.12g) を加え、 2 0 時間加熱還流した。溶 媒を減圧留去し、残渣にイソプロピルエーテルを加え析出した結晶 をろ取し、 [2-(ベンゾチアゾール-2-イル)アミノ-1、3 ーチアゾールー 4]酢酸エチル塩酸塩(2.69g)を淡褐色粉末として

得た。得られたエステル体を参考例1及び2と同様アルカリ加水分解し目的物を無色粉末として得た。

参考例 6 3

2-アミノ-2-メチルマロン酸ジエチル



2ー(tーブトキシカルボニルアミノ)マロン酸ジエチル(5.1ml)のTHF(80ml)溶液に室温下、60%水素化ナトリウム油性(0.96g)を加え30分間撹拌した。ヨードメタン(1.5ml)を加えさらに8時間撹拌した。氷冷した5%クエン酸水溶液に反応液をあけ、酢酸エチルにて抽出した。有機層を水、飽和食塩水の順に洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒 酢酸エチル:ヘキサン=1:10)にて精製した。2-(tーブトキシカルボニルアミノ)-2-メチルマロン酸ジエチル(5.16g)を無色油状物として得た。得られた油状物(5.16g)を1M塩酸-酢酸エチル(80ml)に溶解し、室温にて10分間撹拌した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を分取した後、無水硫酸ナトリウム水溶液を加え、有機層を分取した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、目的物(2.70g)を無色油状物として得た。

<u>参考例64</u>

(4-アミノフェニル) オキシアセチルアミノマロン酸ジエチル

$$\begin{array}{c|c}
 & CO_2Et \\
 & CO_2Et
\end{array}$$

元素分析値(%): C₁₅ H₁₈ N₂ O₈ として

C H N

計算值: 50.85 5.12 7.91

実測値: 50.57 5.02 8.05

上記ニトロ体 (0.67g) をエタノール (30ml) に溶解し、10% Pd/C (0.07g) を加え、水素雰囲気下室温にて2.5時間撹拌した。触媒をろ去後、溶媒を減圧留去し、目的物 (0.61g) を紫褐色粉末として得た。

実施例1

トリエトキシカルボニルメチルアミン H,NC(CO,Et)。 J. Org. Chem., 44, 4836 (1979) を参考にして以下のように合成した。 6 0 %水素化ナトリウム油性 (0.22g) のTHF (7.5 ml) 懸濁液に、トリエトキシカルボニルメタン (1.16g) のTHF (7.5 ml) 溶液を室温にて10分かけて滴下した。更に10分撹拌後、〇-(2、4-ジニトロフェニル)ヒドロキシアミン(1.00g) のTHF (10 ml) 溶液を滴下した。室温にて一晩撹拌した後、溶媒を減圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒 ヘキサン:酢酸エチル=2:1) にて精製し目的物 (0.80g) を黄色油状物として得た。

H - N M R (CDCl₃) : 1.33(9H, t, j=7.3Hz) 4.34(6H, q, j=7.3Hz) 5.05(2H, br).

実施例2

[4-(ベンゾチアゾール-2-イルアミノ)ベンゾイルアミノ] マロン酸ジエチル

参考例3の化合物(0.27g)、アミノマロン酸ジエチル塩酸塩(0.23g)のDMF(10ml)溶液に、トリエチルアミン(0.15ml)、WSC(0.29g)、DMAP(0.05g)を加え、18時間室温にて撹拌した。反応液に水を加えた後、酢酸エチルで抽出し、有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、希塩酸、水、飽和食塩水の順に洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し、残渣をシリカゲルカ

ラムクロマトグラフィー (展開溶媒 酢酸エチル: n-ヘキサンミ 1:1) で精製し、目的物 (0.38g) を無色粉末として得た。融点 196-197%

元素分析値(%): C21 H21 N3 O5 S,1 / 5 H2 Oとして

C H N

計算值 : 58.51 5.00 9.75

実測値: 58.52 4.87 9.92

実施例3-67

参考例の化合物や実施例1の化合物を用いて、実施例2と同様に 反応させ表2に示した化合物(実施例3-63)を合成した。なお、 実施例64-67は実施例2と同様に反応させた後、後処理の段階 で抽出した有機層を希塩酸洗浄した時に析出した結晶をろ取したも のである。 表 2

実施例	` w	x	Y	Z	R ²	融点(℃) (再結晶溶媒)	元素分析値 計算値/実測値 C、H、N
3	()s ¹	NH	-	-CH₂-	Н	169-170.5 (AcOEt)	C ₂₂ H ₂₃ N ₃ O ₅ S 59.85, 5.25, 9.52 59.72, 5.16, 9.42
4	N S	NH	_	\	Н	205-206.5 (AcOEt)	C ₂₃ H ₂₃ N ₃ O ₅ S 60.91, 5.11, 9.27 60.88, 5.02, 9.22
5	(T _s N	NH	√ >	-NHCO(CH ₂) ₂ -	н	. 179-181	C ₂₄ H ₂₆ N ₄ O ₆ S 57.82, 5.26, 11.24 57.90, 5.13, 11.28
6	O S	NH	-	-OCH₂-	Н	156.5-158.0	C ₂₂ H ₂₃ N ₃ O ₆ S 57.76, 5.07, 9.18 57.77, 5.06, 9.26
7	(J _S N	NH	-	CH ₂ CH ₂	н	138.5-140.5	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₅ S 60.64, 5.53, 9.22 60.54, 5.50, 9.30
8	OTS.	NH	─	(CH ₂) ₃	н	127-128	C ₂₄ H ₂₇ N ₃ O ₅ S 61.39, 5.80, 8.95 60.90, 5.72, 8.86
9 M	leO S	NH	-	CH ₂	Н	173-176	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₆ S 58.59, 5.34, 8.91 58.39, 5.33, 8.88
10	Me CTSN	NH	-⟨¯⟩ -	CH₂	н	182.5-183.5	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₅ S 60.64, 5.53, 9.22 60.62, 5.48, 9.26
11 N	Ne STSN	NH	-⟨ >	CH ₂	н	181-183	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₅ S 60.64, 5.53, 9.22 60.53, 5.49, 9.28
12	Me S	ŅН	-	CH ₂	н	142.5-144.0	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₅ S 60.64, 5.53, 9.22 60.41, 5.48, 9.23
Me(13	OH ₂ C TSN	NH	- (<u>-</u>)-	CH ₂	н	158.0-159.5	C ₂₄ H ₂₇ N ₃ O ₆ S HRMS 485.1621 485.1621
14 F:	3C SN	NH	- (<u>-</u>)-	CH ₂	н	164-166	C ₂₃ H ₂₂ F ₃ N ₃ O ₅ S 54.22, 4.35, 8.25 54.05, 4.30, 8.29
15	\bigcirc $\stackrel{N}{\subsetneq}$	NH	F	-OCH ₂ -	Н	124-125 (iPr ₂ O)	C ₂₂ H ₂₂ FN ₃ O ₆ S 55.57, 4.66, 8.84 55.82, 4.68, 8.99
16	⟨J _S N	NH	CI	-OCH₂-	Н	131.5-133.0 (iPr ₂ O-AcOEt)	C ₂₂ H ₂₂ CIN ₃ O ₆ S 53.71, 4.51, 8.54 53.51, 4.51, 8.63
17	(J _S N	NH	Me ————————————————————————————————————	-OCH₂-	Н	156.0-157.5 (iPr ₂ O)	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₆ S 58.59, 5.34, 8.91 58.44, 5.34, 8.70
18	() N	NH		-OCH₂-	н	164-165	C ₂₂ H ₂₂ FN ₃ O ₆ S 55.57, 4.66, 8.84 55.51, 4.72, 8.65
19	(J _S N	NH	-CI	-OCH ₂ -	Н	179.0-180.5	C ₂₂ H ₂₂ CIN ₃ O ₆ S 53.71, 4.51, 8.54

実施例	id w	x	Y	Z	₽²	融点(℃) (再結晶溶媒)	元素分析値 計算値/実測値 C、H、N
20	OT _S N	NH	CI	-OCMe ₂ -	Н	amorphous	C ₂₄ H ₂₆ CIN ₃ O ₆ S HRMS 519.1231 519.1234
21	⟨J _S N	NH	-⟨S	-OCH₂-	н	163.5-165.0 (iPr ₂ O)	C ₂₂ H ₂₁ Cl ₂ N ₃ O ₆ S 50.20, 4.02, 7.98 50.08, 3.96, 7.89
22	CI _S N	NH	SMe	-OCH ₂ -	H	155.5-157.0	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₆ S ₂ 54.86, 5.00, 8.34 54.80, 4.96, 8.54
23	(SN N N N N N N N N N N N N N N N N N N	NH	OMe	-OCH₂-	Н	123.0-124.5 (iPr ₂ O)	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₇ S 56.66, 5.17, 8.62 56.75, 5.20, 8.69
24	OT _S N	ИН	OMe	-OCMe ₂ -	н	136.0-137.5 (iPr ₂ O-hexane)	C ₂₅ H ₂₉ N ₃ O ₇ S HRMS 515.1726 515.1709
25	(Is N	NH	—(-OCH ₂ -	Н	170-171	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₆ S 58.59, 5.34, 8.91 58.42, 5.38, 8.83
26	(Ish	NH	NO₂	-OCH ₂ -	н	188-190	C ₂₂ H ₂₂ N ₄ O ₈ S 52.58, 4.41, 11.15 52.51, 4.40, 11.07
27	(I _S ^N	NH	NHAc	-OCH ₂ -	н	191.0-192.5	C ₂₄ H ₂₆ N ₄ O ₇ S HRMS 514.1522 514.1531
28	OT,N	NH	Ac	-OCH₂-	н	185-187	C ₂₄ H ₂₅ N ₃ O ₇ S 57.70, 5.04, 8.41 57.56, 5.03, 8.26
29	OTS.	NH	-€ <u>`</u> }-	-OCH ₂ -	н	130-132 (iPr ₂ O-AcOEt)	C ₂₁ H ₂₂ N ₄ O ₆ S 55.01, 4.84, 12.22 54.78, 4.85, 12.02
30	(T _S ^N	NH		-OCH ₂ -	Н	179-181 (iPr ₂ O-AcOEt)	C ₂₆ H ₂₅ N ₃ O ₆ S 61.53, 4.96, 8.28 61.33, 4.96, 8.28
31	(T _S !	NH	ST)		Н	153.0-154.5 (iPr ₂ O)	C ₂₄ H ₂₅ N ₃ O ₆ S 59.61, 5.21, 8.69 59.63, 5.18, 8.66
32	OT _S Y.	NH	$\overline{\mathbb{Q}}$	CH ₂ CH ₂	Н	115-117 (iPr ₂ O)	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₅ S 60.64, 5.53, 9.22 60.50, 5.48, 9.12
33	Me S	NH	- \$	CH ₂ CH ₂	Н	157-157	C ₂₄ H ₂₇ N ₃ O ₅ S 61.39, 5.80, 8.95 61.37, 5.98, 8.59
34	(N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	NH	-(_)-	-OCH ₂ -	Me	154-155	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₆ S 58.59, 5.34, 8.91 58.59, 5.40, 8.66
35	N _S N	NH	- <u>-</u>	-OCH ₂ -	CO ₂ Et	amorphous	C ₂₅ H ₂₇ N ₃ O ₈ S HRMS 529.1519 529.1478
36	Me S	. NH	-{>	-OCH₂-	Н	159-162	C ₂₃ H ₂₅ N ₃ O ₆ S HRMS 471.1464 471.1470

				17			
実施例	ı w	×	Y	Z	R ²	融点(℃) (再結晶溶媒)	元素分析値 計算値/実測値 C、H、N
37	OTS"	NH	N'T	CH ₂	н	131.0-132.5 (iPr ₂ O)	C ₁₉ H ₂₀ N ₄ O ₅ S 50.87, 4.49, 12.49 50.83, 4.41, 12.74
38		-CONH-	-(_) -	-OCH ₂ -	Н	135.5-137.5	C ₂₂ H ₂₄ N ₂ O ₇ 1/5H ₂ O 61.16, 5.69, 6.48 61.22, 5.57, 6.45
39	(N)	NH	─	-OCH ₂ -	Н	95-96	C ₂₀ H ₂₃ N ₃ O ₆ 59.84, 5.78, 10.47 59.48, 5.72, 10.41
40		NH	- ⟨∑}-	CH ₂ CH ₂	н	135-136	C ₂₅ H ₂₃ N ₅ O ₅ 62.10, 6.88, 14.48 61.99, 6.84, 14.47
41	× × ×	NH	~ <u></u>	-OCH₂-	н	125-128	C ₂₄ H ₃₁ N ₅ O ₆ 59.37, 6.44, 14.42 59.29, 6.40, 14.87
42	CF ₃	NH	-	-OCH ₂ -	Н	156-157	C ₂₀ H ₂₁ F ₃ N ₄ O ₆ 51.07, 4.50, 11.91 50.89, 4.50, 12.26
43	N N CF₃	NH	Me ————————————————————————————————————	-OCH ₂ -	H 	160-162 (iPr ₂ O)	C ₂₁ H ₂₃ F ₃ N ₄ O ₆ 52.07, 4.79, 11.57 52.04, 4.69, 11.73
44	N N CF₃	NH	OMe	-OCH₂-	н	125-126	C ₂₁ H ₂₃ F ₃ N ₄ O ₇ 50.40, 4.63, 11.20 50.38, 4.55, 11.11
45	CF ₃	· NH	OMe	-OCH₂-	Me	85-86	C ₂₂ H ₂₅ F ₃ N ₄ O ₇ 51.36, 4.90, 10.89 51.50, 4.78, 10.78
46	N N CF ₃	NH	OMe	-OCMe ₂ -	н	131-133	C ₂₃ H ₂₇ F ₃ N₄O ₇ HRMS 528.1832 528.1825
47	N N CF₃	NH	-€CI	· -OCH ₂ -	н	176-177	C ₂₀ H ₂₀ ClF ₃ N ₄ O ₆ 47.58, 3.99, 11.10 47.32, 3.87, 11.22
48	CF ₃	NH	NO ₂	-OCH ₂ -	н	186-189	C ₂₀ H ₂₀ F ₃ N ₅ O ₈ 46.61, 3.91, 13.59 46.62, 3.95, 13.59
49	CF ₃	NH	─ .	\(Н	198-199	C ₂₁ H ₂₁ F ₃ N ₄ O ₅ 54.08, 4.54, 12.01 54.15, 4.51, 12.14
50	N N CF ₃	NH	-	CH₂CH₂	н	167-168	C ₂₁ H ₂₃ F ₃ N ₄ O ₅ 53.85. 4.95. 11.96 53.86, 4.90, 11.99
51	N Me	NH	-	-OCH₂-	н	131-133	C ₂₃ H ₂₆ N ₄ O ₆ 60.78, 5.77, 12.33 60.41, 5.65, 12.04

実施的	154 W	×	Y	Z	R²	融点(℃) (再结晶溶媒)	元素分析値 計算値/実測値 C、H、N
52	N Me	NH	- (<u>-</u>)-	CH ₂ CH ₂	Н	amorphous	C ₂₄ H ₂₈ N ₄ O ₅ HRMS 452.2060 452.2055
53	SMe	NH	→ □>	\	Н	193(decomp	C ₂₅ H ₂₆ N ₄ O ₅ S .) HRMS 494.4624 494.1624
54	OEt OEt	NH	- (<u>-</u>)-	-OCH ₂ -	Н	155-157.5	C ₂₅ H ₂₈ N ₄ O ₇ ,4/5H ₂ O 58.77, 5.84, 10.97 58.57, 5.56, 10.92
55	OEt OEt	NH	-(-)-	CH ₂ CH ₂	Н	140-143	C ₂₆ H ₃₀ N₄O ₆ HRMS 494.2165 494.2165
56	\mathbb{Q}_{N}^{1}	NH	-(_>	-OCH₂-	Н	112-113	C ₂₄ H ₂₅ N ₃ O ₆ 63.85, 5.58, 9.31 63.60, 5.51, 9.15
57		NH	— (_)Me	-OCH ₂ -	Н	136-138 (iPr ₂ O)	C ₂₅ H ₂₇ N ₃ O ₆ 64.50, 5.85, 9.03 64.64, 5.86, 9.18
58	$\mathbb{Q}_{\mathbb{N}}^{\mathbb{N}}$	NH	OMe	-OCH₂-	н	114-115	C ₂₅ H ₂₇ N ₃ O ₇ 62.36, 5.65, 8.73 61.96, 5.61, 8.68
59	$\mathbb{O}_{\mathbb{N}}^{\mathbb{N}}$	NH	OMe	-OCH ₂ -	Me	123-124	C ₂₆ H ₂₉ N ₃ O ₇ 63.02, 5.90, 8.48 62.87, 5.94, 8.31
60		NH	-C	-OCH ₂ -	Н	129.5-130.5 (iPr ₂ O)	C ₂₄ H ₂₄ CIN ₃ O ₆ 59.32, 4.98, 8.65 58.96, 4.99, 8.57
61		NH	-\(\sigma\)-	-OCH ₂ -	н	158-160	C ₂₄ H ₂₄ N ₄ O ₈ 58.06, 4.87, 11.29 57.89, 4.80, 11.33
62		NH		-OCH ₂ -	, Н	161.5-164.0	C ₂₈ H ₂₇ N ₃ O ₆ 67.05, 5.43, 8.38 66.69, 5.42, 8.67
63	$\mathbb{Q}_{\mathbb{N}}^{\mathbb{N}}$	NH	- -	CH ₂ CH ₂	н	105-106	C ₂₅ H ₂₇ N ₃ O ₅ 66.80, 6.05, 9.35 66.63, 6.00, 9.25
64	OEI	NH	~ <u>~</u>	\(\lambda \)	Н	190(decomp.)	C ₂₆ H ₂₈ N ₄ O ₆ ,HCI 59.03, 5.53, 10.59 58.79, 5.44, 10.54
65	NY NEt ₂	NH	-	\	Н	199(decomp.)	C ₂₈ H ₃₃ N ₅ O ₅ ,HCl 60.48, 6.16, 12.59 60.29, 6.10, 12.65
66	S NEt ₂	NH	-{_}	·	Н	191(decomp.)	C ₂₆ H ₃₁ N ₅ O ₅ S,HCl,1/2H ₂ O 54.68, 5.82, 12.26 54.64, 5.79, 12.44
67	NEt ₂	NH .	-{->-	CH₂CH₂	н	147-150	$C_{26}H_{33}N_5O_5S$,HCl,H $_2O$ 53.65, 6.23, 12.63 53.87, 5.95, 11.89

次に本発明化合物について、有用性を裏付ける成績を実験例によって示す。

ヒト血管内皮細胞とU937細胞(ヒト単球系細胞株)との接着に対する試験化合物の阻害効果

ヒト臍帯静脈由来血管内皮細胞(HUVEC)をヒトインターロイキンー1(ILー1)で刺激することによりICAMー1、VCAMー1、ELAMー1等の接着分子の発現が誘導される。刺激24時間後では、主にICAMー1、VCAMー1の発現が認められる(J. Immunol. 144, 2558 (1990), ibid, 149, 698 (1992))。ILー1で24時間刺激したHUVECを用いて細胞接着試験を行うことで、ICAMー1、VCAMー1を介した接着反応を試験できる。さらに、試験化合物の添加時期を、ILー1でHUVECを刺激する時と、HUVECとU937との接着時とに分けることにより、試験化合物の接着阻害作用が主に接着分子の結合阻害によるのか、または接着分子の発現抑制によるものであるか評価できる。

実験例1 接着分子の結合阻害試験

20%ウシ胎児血清及び10ng/m1血管内皮細胞増殖因子(ECGF)を含むM199培地(培養用)に浮遊したHUVECを、96穴コラーゲンコートプレート(平底)に $2\times10^4/$ ウエルずつ播種し、37%、 $5\%CO_2$ 下で培養した。約24時間培養後、ウシ胎児血清及びECGFを含まないM199培地(洗浄用)で、HUVECを2回洗浄した。次に、ヒトインターロイキン -1β (IL -1β)を10U/m1含む培養用M199培地で24時間培養した。一方、U937細胞浮遊液($1\times10^7/m1$) 1m1あたりに1mM BCECF-AM溶液(和光純薬工業)を $10\mu1$ ずつ加え、氷冷下で1時間インキュベートして蛍光標識した。蛍光標

職U937細胞を、リン酸緩衝生理食塩水(PBS(一))で2回洗浄後、10%ウシ胎児血清を含むRPMI-1640培地に浮遊した(1×10⁷/m1)。HUVECを洗浄用M199培地で3回洗浄した。試験化合物をジメチルスルホキシドに溶解し、さらに培養用M199培地で1000倍に希釈したものを80μ1/ウエルずつ添加した。続いて蛍光標識U937細胞浮遊液を20μ1/ウエルずつ添加した(試験化合物の最終濃度10μM)。毎分1000回転、室温、1分間遠心後、37℃、5%CO₂下で30分間培養した。各ウエルを、PBS(一)100μ1で2回洗浄して、未接着細胞を除去した。0.1%ドデシル硫酸ナトリウム水溶液を100μ1/ウエルずつ添加して、細胞を可溶化した。各ウエルの蛍光強度を測定し(Excitation 490nm, Emission 530nm)、検量線から接着したU937細胞数を求めた。下式に従って、接着抑制率を算出した。

結果を表3に示す。なお、100%を超える抑制率については100%として示した。

実験例2 接着分子の発現抑制試験

培養用M199培地に浮遊したHUVECを、96穴コラーゲンコートプレート(平底)に2×10⁴/ウエルずつ播種し、37℃、5%CO₂下で培養した。約24時間培養後、洗浄用M199培地

で、HUVECを2回洗浄した。試験化合物をジメチルスルホキシ ドに溶解し、さらに培養用M199培地で1000倍に希釈したも のを80μ1/ウエルずつ添加し、1時間培養した。次に、IL-1 B を含む培養用M 1 9 9 培地を 2 0 μ l / ウエルずつ添加し、 2 4 時間培養した (Ι L - 1 β の 最終 濃度 1 0 U / m 1 、 試験 化 合物 の最終濃度10μM)。一方、U937細胞浮遊液(1×10⁷/ ml) 1 mlあたりに1 mM BCECF-AM溶液(和光純薬工 業)を10μ1ずつ加え、氷冷下で1時間インキュベートして蛍光 標識した。蛍光標識U937細胞を、PBS(一)で2回洗浄後、 10%ウシ胎児血清を含むRPMI-1640培地に浮遊した(1 × 1 0 ⁷ / m 1)。 H U V E C を洗浄用 M 1 9 9 培地で 3 回洗浄し た後、培養用M199培地を80μ1/ウエル及び蛍光標識U93 7細胞浮遊液を20μ1/ウエル添加した。毎分1000回転、室 温、1分間遠心後、37℃、5%СО2下で30分間培養した。各 ウエルを、PBS (-) 1 0 0 μ1 で 2 回洗浄して、未接着細胞を 除去した。0.1%ドデシル硫酸ナトリウム水溶液を100μ1/ ウエルずつ添加して、細胞を可溶化した。各ウエルの蛍光強度を測 定し(Excitation 490nm, Emission 530nm)、検量線から接着したU 937細胞数を求めた。下式に従って、接着抑制率を算出した。

接着抑制率(%) =
$$\left(1 - \frac{試験化合物の接着細胞数ーIL-1 β 非添加対照の接着細胞数 X100 IL-1 β 添加対照の接着細胞数ーIL-1 β 非添加対照の接着細胞数 X100$$

結果を表4に示す。

表 3、接着分子の結合阻害試験

実施例番号	抑制率(%) 10μM	実施例番号	抑制率(%) 10µM
6	87	40	78
7	88	44	88
8	75	45	95
11	69	46	87
13	65	48	51
22	75	58	60
23	100	60	51
24	79	63	75
31	57	66	65
34	74		

表 4 接着分子の発現抑制試験

実施例番号	抑制率(%) 10μM	実施例番号	抑制率(%) 10μM
6	7	40	9
7	-9	44	11
8	-5	45	-9
11	-20	46	9
13	-4	48	0
22	7	58	13
23	-3	60	-14
24	5	63	12
31	7	66	6
34	9		

実験<u>例 3</u> ラット遅延型過敏反応試験

ルイス系雌性ラット(日本チャールス・リバー)8または9週齢 を、各群5匹に分けた。ラットの右後肢足蹠部皮内に、流動パラフィ ンに懸濁したマイコバクテリウム・ブチリカム死菌(ディフコ) 0.6mg/0.05ml を注射した。7日後に、電動バリカンで背部の毛を刈 り、ダイヤルシックネスゲージ(尾崎製作所)を用いて、背部の皮 膚厚 (左右2ケ所)を測定した。次に、皮膚厚測定部に抗原液 50μlを皮内注射した。抗原液としては、200μg/mlとなるようにマ イコバクテリウム・ブチリカム死菌を生理食塩水に懸濁させ、毎分 3000 回転、4℃、10 分間遠心した上清を使用した。抗原液注射 24 時間後に注射部位の皮膚厚を測定し、皮膚厚増加量を求め、左右2 ケ所の平均を各固体のデータとした。試験化合物は、3%アラビア ゴム水溶液に懸濁し、マイコバクテリウム・ブチリカム死菌注射日 から7日後まで、1日1回、連日、ラットの体重 100g あたり 0.5ml ずつ経口投与した。対照群には、3%アラビアゴム水溶液のみを投 与した。結果を、対照群の皮膚厚増加量に対する試験化合物の皮膚 厚増加量の百分率で表した。結果を表5に示す。

表 5 遅延型過敏反応に対する効果

実施例番号	投与量 (mg/kg/day,p.o.)	n	皮膚厚増加量 の百分率(%)
6	30	5	71**
7	30	5	80*
31	30	5	80*
44	30	5	63**
58	30	5	64**
66	30	5	72**
23	30	5	78*

^{*}P<0.05 ** p<0.01 で有意差有り。

産業上の利用可能性

以上のように、一般式(1)で表される本発明化合物は、ICAM-1、VCAM-1等の細胞接着分子の発現抑制作用を示すことなく、これらが介する細胞間の結合を阻害し、なおかつ遅延型過敏 反応試験においてもその有効性が認められた。

27

請求の範囲

1. 一般式(1)

[式中、Wは置換されていてもよいベンゼン環、置換されていてもよいピリジン環、置換されていてもよいキノリン環、置換されていてもよいピリミジン環、置換されていてもよいキナゾリン環、置換されていてもよいチェノピリミジン環、置換されていてもよいベンズイミダゾール環を、Xはアミノ基、一CONHーを、Yは置換されていてもよいベンゼン環、ナフタレン環、ピリジン環、クロマン環、1,3ーチアゾール環を、Zは一CH=CHー、一OCH2一、一OC(CH3)2一、一NHCO(CH2)2一、一(CH2) nー(nは0~3の整数)を、R¹は炭素数1~4の低級アルキル基を、R²は水素原子、炭素数1~4の低級アルキル基、炭素数1~4の低級アルコキシカルボニル基を示す〕で表されることを特徴とするマロン酸ジエステル誘導体及び薬理学的に許容しうる塩。

2. 一般式(1)

$$\begin{array}{c|c}
\hline
W \\
X
\end{array}
\begin{array}{c}
\hline
Y \\
Z
\end{array}
\begin{array}{c}
\hline
Q \\
R^2 \\
CO_2R^1
\end{array}$$
(1)

[式中、Wは置換されていてもよいベンゼン環、置換されていてもよいピリジン環、置換されていてもよいキノリン環、置換されていてもよいピリミジン環、置換されていてもよいキナソリン環、置換されていてもよいチェノピリミジン環、置換されていてもよいベンズイミダゾール環を、Xはアミノ基、一CONHーを、Yは置換されていてもよいベンゼン環、ナフタレン環、ピリジン環、クロマン環、1,3ーチアゾール環を、Zは一CH=CHー、一OCH2ー、一OC(CH3)2ー、一NHCO(CH2)2ー、一(CH2) nー(nは0~3の整数)を、R¹は炭素数1~4の低級アルキル基を、R²は水素原子、炭素数1~4の低級アルキル基、炭素数1~4の低級アルコキシカルボニル基を示す]で表されることを特徴とするマロン酸ジェステル誘導体及び薬理学的に許容しうる塩の少なくとも一種類以上を有効成分とする細胞接着抑制剤。

3. 一般式(2)

HC(CO₂R¹)₃ (2)

[式中、R は炭素数 $1 \sim 4$ の低級アルキル基を示す] で表される化合物に、式(3)

$$O_2N$$
 O_2 O_2 O_3

で表される化合物を反応させることを特徴とする一般式 (4)

 $H_2NC(CO_2R^1)_3$ (4)

[式中、R 'は前述の通り]で表される化合物の製造方法。

4. 一般式 (5)

$$W$$
 Y Z COR³ (5)

[式中、Wは置換されていてもよいベンゼン環、置換されていてもよいピリジン環、置換されていてもよいキノリン環、置換されていてもよいピリミジン環、置換されていてもよいキナゾリン環、置換されていてもよいチェノピリミジン環、置換されていてもよいベンズイミダゾール環を、Xはアミノ基、-CONH-e、Yは置換されていてもよいベンゼン環、ナフタレン環、ピリジン環、クロマン環、1,3-fアゾール環を、2は $-CH=CH-、<math>-OCH_2-$ 、 $-OC(CH_3)_2-$ 、 $-NHCO(CH_2)_2-$ 、 $-(CH_2)$ n-(nは $0\sim3$ の整数)を、 R^3 はヒドロキシ基、ハロゲン原子を示す〕で表される化合物と、-般式(6)

$$H_2N$$
 CO_2R^1 (6)

[式中、R は炭素数1~4の低級アルキル基を、R 2は水素原子、 炭素数1~4の低級アルキル基、炭素数1~4の低級アルコキシカ ルボニル基を示す]で表される化合物を縮合させることを特徴とする一般式(1)

$$\begin{array}{c|c} & O & \mathbb{R}^2 & CO_2\mathbb{R}^1 \\ \hline W & X & Y & Z & \mathbb{R}^2 & CO_2\mathbb{R}^1 \end{array}$$
 (1)

[式中、W、X、Y、Z、R 1 、R 2 は前述の通り]で表される化合物の製造方法。

5. 一般式(7)

[式中、Wは置換されていてもよいベンゼン環、置換されていてもよいピリジン環、置換されていてもよいキノリン環、置換されていてもよいピリミジン環、置換されていてもよいピリミジン環、置換されていてもよいチェノピリミジン環、置換されていてもよいベンズイミダゾール環を、R¹はヒドロキシ基、ハロゲン原子を示す]で表される化合物と、一般式(8)

[式中、Yは置換されていてもよいベンゼン環、ナフタレン環、ビリジン環、クロマン環、1,3-Fアゾール環を、Zは-CH=CH-、-OC H_2 -、-OC(CH $_3$) $_2$ -、-NHCO(CH $_2$) $_2$ -、-(CH $_2$) $_1$ -、-(CH $_2$) $_2$ -、-(CH $_2$) $_2$ -、-(CH $_3$) $_3$ - -(CH $_3$ - -(CH $_3$) $_3$ - -(CH $_3$ - -(CH $_3$) $_3$ - -(CH $_3$ - -(CH $_$

[式中、W、Y、Z、R¹、R²は前述の通り]で表される化合物の 製造方法。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP99/04914

4 01 10				
A. CLAS	SIFICATION OF SUBJECT MATTER .Cl ⁶ C07C235/20, 227/06, 229/	24	221 /02	215/20 005/00
239	/42, 239/47, 239/48, 239/94, 277	24, 1/42	. C07D277/44 277/68	215/38, 235/30, 277/82 222/54
417	/12, A61K31/225, 31/38, 31/415,	31/	425, 31/44, 31/47, 31	L/505 .
	to International Patent Classification (IPC) or to both	nationa	l classification and IPC	
	OS SEARCHED			
Minimum o	documentation searched (classification system followe	d by c	assification symbols)	
239	.Cl ⁶	24, //2	231/02, C07D213/38,	215/38, 235/30,
417	/12, A61K31/225, 31/38, 31/415,	31/	425. 31/44. 31/47. 31	277/82, 333/54, /505
	tion searched other than minimum documentation to the			
	tion sometimes outer than imminum goedinendition to b	ic exte	int diat such documents are included	in the fields searched
j				
Electronic o	lata base consulted during the international search (na	me of a	lata hace and where practicable see	anh tanna wasal\
CAPI	LUS(STN), REGISTRY(STN)		ma base wie, where practicable, sea	ich ternis useu)
			•	
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			······································
Category*	Citation of document, with indication, where a		rioto of the relevant	7.1
X	JP, 48-36199, A (The Upjohn Co			Relevant to claim No.
	28 May, 1973 (28.05.73),	3		
	Claim 1		;	
	& DE, 2242918, A & NL, 7212	455	, A	•
	& FR, 2154511, A			
Α	SANFILIPPO, P. J. et al	"No	vel Thiazole Based	1,2,4,5
i	Heterocycles as Inhibitors of LF	'A-1	/ICAM-1 Mediated Cell	1,4,1,7
	Adhesion", J. Med. Chem., Vol.	38,	No. 7 (1995) ,	
	Pages 1057-1059			i
Ì				
1				
Further	documents are listed in the continuation of Box C.		See patent family annex.	
	categories of cited documents:	"T"	later document published after the inter	national filing date or
consider	nt defining the general state of the art which is not ed to be of particular relevance		priority date and not in conflict with the understand the principle or theory under	e application but cited to
"E" earlier d	ocument but published on or after the international filing	"X"	document of particular relevance; the cl	laimed invention cannot be
"L" docume	nt which may throw doubts on priority claim(s) or which is		considered novel or cannot be considered step when the document is taken alone	ed to involve an inventive
cited to	establish the publication date of another citation or other eason (as specified)	"Y"	document of particular relevance; the cl	laimed invention cannot be
	eason (as specified) at referring to an oral disclosure, use, exhibition or other		considered to involve an inventive step combined with one or more other such	when the document is documents, such
means	nt published prior to the international filing date but later	# ~ =	combination being obvious to a person	skilled in the art
than the	priority date claimed	"&"	document member of the same patent fa	umily
Date of the ac	tual completion of the international search	Date	of mailing of the international search	h report
22 No	ovember, 1999 (22.11.99)		30 November, 1999 (3	0.11.99)
	iling address of the ISA/	Auth	orized officer	
Japan	nese Patent Office			
Facsimile No.	•	T-!	shone No	
acsimile NO.	·	i ciel	phone No.	ļ

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP99/04914

Box I	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)
This int	ernational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
ī. 🗆	Claims Nos.: because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
2.	Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3.	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This Inte	mational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
productivo g: group:	Inventions as set forth in claims (1, 2, 4 and 5) relate to compounds represented formula (1), while invention as set forth in claim 3 relates to a process for cing compounds represented by the formula (4). It is therefore obvious that these roups of inventions have no matter in common. Such being the case, these two s of inventions are not considered as being so linked as to form a single general tive step.
ı. 🛚	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2.	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3.	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. 🗌	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Remark	on Protest

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. C1. C07C235/20, 227/06, 229/24, 231/02, C07D213/38, 215/38, 235/30, 239/42, 239/47, 239/48, 239/94, 277/42, C07D277/44, 277/68, 277/82, 333/54, 417/12, A61K31/225, 31/38, 31/415, 31/425, 31/44, 31/47, 31/505

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. C1. C07C235/20, 227/06, 229/24, 231/02, C07D213/38, 215/38, 235/30, 239/42, 239/47, 239/48, 239/94, 277/42, C07D277/44, 277/68, 277/82, 333/54, 417/12, A61K31/225, 31/38, 31/415, 31/425, 31/44, 31/47, 31/505

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

CAPLUS (STN), REGISTRY (STN)

用文献の		BB to A or
ラゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番
X	JP, 48-36199, A(ザ・アップジョン・カンパニー) 28.5月.1973 (28.05.73) 請求項1 &DE, 2242918, A &NL, 7212455, A &FR, 2154511, A	3
A	SANFILIPPO, P. J. et al "Novel Thiazole Based Heterocycles as Inhibitors of LFA-1/ICAM-1 Mediated Cell Adhesion" J. Med. Chem., Vol. 38, No. 7 (1995) p. 1057-1059	1, 2, 4, 5
		·
ı		Ì

□ C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献 (理由を付す)
- 「O」口頭による開示、使用、展示等に含及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

22. 11. 99

国際調査報告の発送日

30.11.9**9**

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号100~8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 特許庁審査官(権限のある職員) **番見** 武志

4H 9547

電話番号 03-3581-1101 内線 3443

第I欄	請求の範囲の一部の調査ができないときの意見(第1ページの2の続き)
	条第3項 (PCT17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作
成しなかった。	
1. □	請求の範囲 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。
	つまり、
	·
2.	請求の範囲は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしてい
]	ない国際出願の部分に係るものである。つまり、
	·
3. 🗌	請求の範囲は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に
	従って記載されていない。
第Ⅱ欄	発明の単一性が欠如しているときの意見(第1ページの3の続き)
次に立	☆べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。
⊒ a	
がお	
t. σ	つであって、明らかに両者に共通する事項はない。よって、これら2発明は、単一の一般
的発	き明概念を形成するように連関しているとはいえない。
1. X	出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求
1. A	の範囲について作成した。
	STADILIC ST. CILMOSCO
2. 🗌	追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追
_	加調査手数料の納付を求めなかった。
3. □	出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納
٥. 🗀	日間人が必要な近川間は丁気付を一部の外しが期间内に新りしなかったので、この国际間重報音は、丁気付の制 付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
	110000 SICDOS NUMBERS AND CILLY OF CO.
₄ □	山南上なり囲み泊加賀本工教料を開閉市に毎年しわかったので、この母政和本和たは、独介の位用の見知に知為
4.	出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載し されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
	CAV CA DISTRIBUTE OF CARROLL OF CARROLLS
:白 fin #83 #	至手数料の異議の申立てに関する注意
地が強制	ま子飲料の共識の中立でに関する任息] 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。
TX	追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。